

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2003-292513

(43)Date of publication of application : 15.10.2003

(51)Int.Cl.

C08F 4/54

C08F 4/60

C08F 36/00

(21)Application number : 2002-094681

(71)Applicant : INST OF PHYSICAL & CHEMICAL
RES

(22)Date of filing : 29.03.2002

(72)Inventor : AIDA SHOJIRO
KOU SHIYUUMIN
WAKATSUKI YASUO

(54) CATALYST COMPOSITION

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a catalyst composition as a polymerization catalyst for producing polymers with high cis-1,4-structure content of the microstructure and narrow molecular weight distribution.

SOLUTION: The catalyst composition for polymerizing a conjugated diene comprises (A) a metallocene-type complex of general formula (I): $(C_5R_1R_2R_3R_4R_5)_aMX_b.L_c$ [wherein, M is a rare earth metal atom; $C_5R_1R_2R_3R_4R_5$ is a substituted cyclopentadienyl group; R1 to R5 are each a hydrocarbon group (except the case that R1, R2, R3, R4 and R5 are each methyl); X is H, a halogen atom, alkoxido group, thiolato group, amido group or 1-20C hydrocarbon group; L is a Lewis base compound; (a) is an integer of 1, 2 or 3; b is an integer of 0, 1 or 2; and c is an integer of 0, 1 or 2] and (B) an ionic compound composed of a non-coordinating anion and cation and/or aluminoxane.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination] 24.03.2005

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開2003-292513

(P 2 0 0 3 - 2 9 2 5 1 3 A)

(43) 公開日 平成15年10月15日 (2003. 10. 15)

(51) Int. Cl. ⁷	識別記号	F I	テマコード (参考)
C08F 4/54		C08F 4/54	4J015
4/60		4/60	4J128
36/00	510	36/00	510

審査請求 未請求 請求項の数11 O L (全7頁)

(21) 出願番号 特願2002-94681 (P 2002-94681)

(22) 出願日 平成14年3月29日 (2002. 3. 29)

(71) 出願人 000006792

理化学研究所

埼玉県和光市広沢2番1号

(72) 発明者 会田 昭二郎

埼玉県和光市広沢2番1号 理化学研究所
内

(72) 発明者 侯 召民

埼玉県和光市広沢2番1号 理化学研究所
内

(74) 代理人 100089244

弁理士 遠山 勉 (外2名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 触媒組成物

(57) 【要約】

【課題】 ミクロ構造におけるシス1,4-構造の含有量が
高く、かつ狭い分子量分布を有する重合体を製造するた
めの重合用触媒を提供する。

【解決手段】 共役ジエンの重合のための触媒組成物で
あって、下記の成分：(A) 一般式(I)：(C₅R¹R²R³R⁴R⁵), MX_a・L_b。(式中、Mは希土類金属を示し；
C₅R¹R²R³R⁴R⁵は置換シクロペンタジエニル基を示
し；R¹～R⁵はそれぞれ同一あるいは異なる炭化水素基
を示し(ただし、R¹=R²=R³=R⁴=R⁵=メチル基の場合
を除く)；Xは水素原子、ハロゲン原子、アルコキシド
基、チオラート基、アミド基、又は炭素数1から20の炭
化水素基を示し；Lはルイス塩基性化合物を示し；aは
1、2、又は3の整数を示し；bは0、1、又は2の整
数を示し；cは0、1又は2の整数を示す)で示される
メタロセン型錯体、及び(B)非配位性アニオンとカチオ
ンとからなるイオン性化合物及び／又はアルミノキサ
ン、を含む触媒組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 共役ジエンの重合のための触媒組成物であって、下記の成分：(A) 一般式(1)：(C, R¹ R¹ R¹ R¹ R¹), MX_a・L。(式中、Mは希土類金属を示し；C, R¹ R¹ R¹ R¹ R¹は置換シクロペンタジエニル基を示し；R¹～R¹はそれぞれ同一あるいは異なる炭化水素基を示し（ただし、R¹=R¹=R¹=R¹=R¹=メチル基の場合を除く）；Xは水素原子、ハロゲン原子、アルコキシド基、チオラート基、アミド基、又は炭素数1から20の炭化水素基を示し；Lはルイス塩基性化合物を示し；aは1、2、又は3の整数を示し；bは0、1、又は2の整数を示し；cは0、1又は2の整数を示す）で示されるメタロセン型錯体、及び(B)非配位性アニオンとカチオンとからなるイオン性化合物及び／又はアルミノキサン、を含む触媒組成物。

【請求項2】 メタロセン型錯体がサマリウム錯体である請求項1に記載の触媒組成物。

【請求項3】 イオン性化合物がトリフェニルカルボニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート、トリフェニルカルボニウムテトラキス（テトラフルオロフェニル）ボレート、N,N-ジメチルアニリニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート、1,1'-ジメチルフェロセニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレートから選ばれる1種又は2種以上である請求項1又は2に記載の触媒組成物。

【請求項4】 アルミノキサンがメチルアルミノキサン及び／又はモディファイドメチルアルミノキサンである請求項1ないし3のいずれか1項に記載の触媒組成物。

【請求項5】 さらに周期律表第I～III族元素の有機金属化合物を含む請求項1ないし4のいずれか1項に記載の触媒組成物。

【請求項6】 請求項1ないし5のいずれか1項に記載の触媒組成物の存在下で共役ジエンを重合する方法。

【請求項7】 請求項1ないし5のいずれか1項に記載の触媒組成物及び溶媒の存在下で共役ジエンを重合する方法。

【請求項8】 溶媒がシクロヘキサンである請求項7に記載の方法。

【請求項9】 請求項6ないし8のいずれか1項に記載の方法で共役ジエンを重合することにより得ることができる重合体。

【請求項10】 重合体のマイクロ構造におけるシス1,4-構造の含有量が97.0 mol%以上であり、分子量分布がMw/Mnが2.00以下である請求項9に記載の重合体。

【請求項11】 共役ジエン重合体であって、そのマイクロ構造におけるシス1,4-構造の含有量が97.0 mol%以上であり、分子量分布 Mw/Mnが2.00以下である共役ジエン重合体。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は共役ジエン重合用の触媒組成物に関するものである。また、本発明は、該触媒組成物を用いた共役ジエン重合体の製造方法及び該製造方法により得られる新規な共役ジエン重合体に関するものである。

【0002】

【従来の技術】 共役ジエン類の重合触媒については、従来より数多くの提案がなされており、工業的に極めて重要な役割を担っている。特に、熱的・機械的特性において高性能化された共役ジエン重合体を得る目的で、高いシス1,4結合含有率を与える数多くの重合触媒が研究・開発されてきた。例えば、ニッケル、コバルト、チタン等の遷移金属化合物を主成分とする複合触媒系は公知であり、それらのうちのいくつかは、すでにブタジエン、イソプレン等の重合触媒として工業的に広く用いられている（End. Ing. Chem., 48, 784, 1956; 特公昭37-8198号公報参照）。

【0003】 一方、更に高いシス1,4結合含有率および優れた重合活性を達成すべく、希土類金属化合物と第I～III族の有機金属化合物からなる複合触媒系が研究・開発され、高立体特異性重合の研究が盛んに行われるようになった（Makromol. Chem. Suppl., 4, 61, 1981; J. Polym. Sci., Polym. Chem. Ed., 18, 3345, 1980; 独国特許出願2,848,964号; Sci. Sinica., 2/3, 734, 1980; Rubber Chem. Technol., 58, 117, 1985などを参照）。これらの触媒系の中で、ネオジウム化合物と有機アルミニウム化合物を主成分とする複合触媒が高いシス1,4結合含有率と優れた重合活性を有することが確認され、ブタジエン等の重合触媒としてすでに工業化されている（Macromolecules, 15, 230, 1982; Makromol. Chem., 94, 119, 1981を参照）。

【0004】 近年の工業技術の進歩に伴い、高分子材料に対する市場要求はますます高度なものとなっており、更に高い熱的特性（熱安定性等）・機械的特性（引張り弾性率、曲げ弾性率等）を有する高分子材料の開発が強く望まれるようになってきた。この課題を解決するための有力な手段の一つとして、共役ジエン類に対し高い重合活性を有する触媒を用いて、マイクロ構造におけるシス1,4-構造の含有量が高く、かつ狭い分子量分布を有する重合体を製造する試みがなされている。

【0005】 本発明者らは、先に、希土類金属メタロセン型の重合触媒と、非配位性アニオンとカチオンとからなるイオン性化合物及び／又はアルミノキサンを含む助触媒とを組み合わせた触媒組成物を用いることによって、共役ジエン類を効率よく重合することができること、及び上記の重合用触媒組成物を用いることにより、マイクロ構造におけるシス1,4-構造の含有量が極めて高く、しかも分子量分布が狭い共役ジエン重合体を製造できることを見出した（特開2000-313710号を参照）。しかしながら、共役ジエン重合体のマイクロ構造におけるシ

ス1,4-構造の含有量がさらに高く、かつ分子量分布が狭い共役ジエン重合体を製造する方法の開発が望まれている。また、トルエンなどの有機溶媒は生体に対して毒性があることが知られており、生体に対して毒性のない有機溶媒を用いて、上記のような特徴を有する共役ジエン重合体を製造する方法の開発が望まれている。

【0006】

【発明が解決しようとする課題】本発明の課題は、共役ジエンの重合用触媒を提供することにある。より具体的には、マイクロ構造におけるシス1,4-構造の含有量が高く、かつ狭い分子量分布を有する重合体を製造するための重合用触媒を提供することにある。また、本発明の別の課題は、上記の特徴を有する重合体及びその製造方法を提供することにある。本発明のさらに別の課題は、上記の特徴を有する重合体の製造方法であって、毒性の少ない有機溶媒存在下で反応を行う製造方法を提供することにある。

【0007】

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上記の課題を解決すべく鋭意研究を行った結果、希土類金属メタロセン型の重合触媒と、非配位性アニオンとカチオンとからなるイオン性化合物及び／又はアルミノキサンを含む助触媒とを組み合わせた触媒組成物を用いることによって、共役ジエン類を効率よく重合することができること、上記の重合用触媒組成物を用いることにより、マイクロ構造におけるシス1,4-構造の含有量が極めて高く、しかも分子量分布が狭い共役ジエン重合体を製造できること、及び上記の重合用触媒組成物を用いて、シクロヘキサン存在下でマイクロ構造におけるシス1,4-構造の含有量が極めて高く、しかも分子量分布が狭い共役ジエン重合体を製造できることを見出した。本発明はこれらの知見を基にして完成されたものである。

【0008】すなわち本発明は、共役ジエンの重合のための触媒組成物であって、下記の成分：(A) 一般式

(I)：(C₅R¹R²R³R⁴R⁵),MX_a・L_b。(式中、Mは希土類金属を示し；C₅R¹R²R³R⁴R⁵は置換シクロペンタジエニル基を示し；R¹～R⁵はそれぞれ同一あるいは異なる炭化水素基を示し（ただし、R¹=R²=R³=R⁴=R⁵=メチル基の場合を除く）；Xは水素原子、ハロゲン原子、アルコキシド基、チオラート基、アミド基、又は炭素数1から20の炭化水素基を示し；Lはルイス塩基性化合物を示し；aは1、2、又は3の整数を示し；bは0、1、又は2の整数を示し；cは0、1又は2の整数を示す）で示されるメタロセン型錯体、及び(B)非配位性アニオンとカチオンとからなるイオン性化合物及び／又はアルミノキサン、を含む触媒組成物を提供するものである。この発明の好ましい態様によれば、メタロセン型錯体がサマリウム錯体である上記触媒組成物；イオン性化合物がトリフェニルカルボニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート、トリフェニルカルボニ

ウムテトラキス（テトラフルオロフェニル）ボレート、N,N-ジメチルアニリニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート、1,1'-ジメチルフェロセニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレートから選ばれる1種又は2種以上である上記触媒組成物；アルミノキサンがメチルアルミノキサン及び／又はモディフィドメチルアルミノキサンである上記触媒組成物；及び、さらに周期律表第I～III族元素の有機金属化合物を含む上記触媒組成物が提供される。

【0009】また、別の観点からは、上記の重合用触媒組成物の存在下で共役ジエンを重合する方法；上記重合用触媒組成物及びシクロヘキサンなどの溶媒の存在下で共役ジエンを重合する方法；及び、上記方法により共役ジエンを重合することにより得ることができる重合体が提供される。これらの発明に加えて、マイクロ構造におけるシス1,4構造の含有量が80.0 mol%以上、好ましくは90.0 mol%以上、より好ましくは95.0 mol%以上、特に好ましくは98.0 mol%以上であり、かつ分子量分布Mw/Mnが2.50以下、好ましくは2.20以下、より好ましくは2.00以下、さらに好ましくは1.90以下、特に好ましくは1.80以下である重合体が提供される。この重合体は、上記の重合用触媒組成物の存在下あるいは上記の重合用触媒組成物及びシクロヘキサンなどの溶媒存在下で共役ジエンを重合することによって製造することができる。

【0010】

【発明の実施の形態】本発明のメタロセン型錯体としては、例えば、一般式(I)：(C₅R¹R²R³R⁴R⁵),MX_a・L_b。(式中、Mは希土類金属を示し；C₅R¹R²R³R⁴R⁵は置換シクロペンタジエニル基を示し；R¹～R⁵はそれぞれ同一あるいは異なる炭化水素基を示し（ただし、R¹=R²=R³=R⁴=R⁵=メチル基の場合を除く）；Xは水素原子、ハロゲン原子、アルコキシド基、チオラート基、アミド基、又は炭素数1から20の炭化水素基を示し；Lはルイス塩基性化合物を示し；aは1、2、又は3の整数を示し；bは0、1、又は2の整数を示し；cは0、1又は2の整数を示す）で示される2価又は3価の希土類金属化合物が挙げられる。

【0011】上記一般式(I)においてC₅R¹R²R³R⁴R⁵が示す置換シクロペンタジエニル基のR¹～R⁵はそれぞれ同一でも異なってもよい。ただし、すべてのRがメチル基の場合を除く。aが2、又は3である場合には、2又は3個の置換シクロペンタジエニル基はそれぞれ同一でも異なってもよい。また、b又はcが2である場合には、2個のX又はLはそれぞれ同一でも異なってもよい。

【0012】上記一般式(I)において、Mが示す希土類金属としては、周期律表中の原子番号57から71の元素を用いることができる。希土類金属の具体例としては、例えば、ランタニウム、セリウム、プラセオジウム、ネオジウム、プロメチウム、サマリウム、ユウロピウム

ム、ガドリニウム、テルビウム、ジスプロシウム、ホルミニウム、エルビウム、ツリウム、イッテルビウム、ルテチウムを挙げることができる、これらのうちサマリウムが好ましい。

【0013】置換シクロペンタジエニル基において、置換基 $R^1 \sim R^5$ の種類、及び置換位置は特に限定されないが、例えば、メチル基、エチル基、*n*-プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、イソブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基、ヘキシル基、フェニル基、ベンジル基などのほか、トリメチルシリル基などの珪素原子を含有する炭化水素基などを挙げることができる。 $R^1 \sim R^5$ はXの一部と互いにジメチルシリル基、ジメチルメチレン基、メチルフェニルメチレン基、ジフェニルメチレン基、エチレン基、置換エチレン基等の架橋基で結合されていてよく、また、Rどうしが互いにジメチルシリル基、ジメチルメチレン基、メチルフェニルメチレン基、ジフェニルメチレン基、エチレン基、置換エチレン基等の架橋基で結合されていてよい。

【0014】置換シクロペンタジエニル基の具体例としては、例えば、1-エチル-2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル基、1-イソプロピル-2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル基、1-ノルマルブチル-2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル基、1-トリメチルシリル-2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル基、1-ベンジル-2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル基、1-フェニル-2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル基、1-トリフルオロメチル-2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル基、1-イソブチル-2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル基、1-トリエチルシリル-2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル基、1-トリイソプロピルシリル-2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル基などが挙げられる。好ましくは、1-エチル-2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル基、1-イソプロピル-2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル基、1-ノルマルブチル-2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル基、1-トリメチルシリル-2,3,4,5-テトラメチルシクロペンタジエニル基が挙げられる。

【0015】Xが表わすアルコキシド基としては、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、*n*-ブトキシ基、イソブトキシ基、*sec*-ブトキシ基、*tert*-ブトキシ基などの脂肪族アルコキシ基、フェノキシ基、2,6-ジ-*tert*-ブチルフェノキシ基、2,6-ジイソプロピルフェノキシ基、2,6-ジネオペンチルフェノキシ基、2-*tert*-ブチル-6-イソプロピルフェノキシ基、2-*tert*-ブチル-6-ネオペンチルフェノキシ基などのアリールオキシド基のいずれでもよいが、2,6-ジ-*tert*-ブチルフェノキシ基が好ましい。

【0016】Xが表わすチオラート基としては、チオメトキシ基、チオエトキシ基、チオプロポキシ基、チオ*n*-

ブトキシ基、チオイソブトキシ基、チオ*sec*-ブトキシ基、チオ*tert*-ブトキシ基などの脂肪族チオラート基、チオフェノキシ基、2,6-ジ-*tert*-ブチルチオフェノキシ基、2,6-ジイソプロピルチオフェノキシ基、2,6-ジネオペンチルチオフェノキシ基、2-*tert*-ブチル-6-イソプロピルチオフェノキシ基、2-*tert*-ブチル-6-チオネオペンチルフェノキシ基、2-イソプロピル-6-チオネオペンチルフェノキシ基、2,4,6-トリイソプロピルチオフェノキシ基などのアリールチオラート基のいずれでもよいが、2,4,6-トリイソプロピルチオフェノキシ基が好ましい。

【0017】Xが表わすアミド基としては、ジメチルアミド基、ジエチルアミド基、ジイソプロピルアミド基などの脂肪族アミド基、フェニルアミド基、2,6-ジ-*tert*-ブチルフェニルアミド基、2,6-ジイソプロピルフェニルアミド基、2,6-ジネオペンチルフェニルアミド基、2-*tert*-ブチル-6-イソプロピルフェニルアミド基、2-*tert*-ブチル-6-ネオペンチルフェニルアミド基、2-イソプロピル-6-ネオペンチルフェニルアミド基、2,4,6-*tert*-ブチルフェニルアミド基などのアリールアミド基のいずれでもよいが、2,4,6-*tert*-ブチルフェニルアミド基が好ましい。

【0018】Xが表わすハロゲン原子は、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、又はヨウ素原子のいずれでもよいが、塩素原子やヨウ素原子が好ましい。

【0019】Xが表す炭素数1から20の炭化水素基の具体例としては、例えば、メチル基、エチル基、*n*-プロピル基、イソプロピル基、*n*-ブチル基、イソブチル基、*sec*-ブチル基、*tert*-ブチル基、ネオペンチル基、ヘキシル基、オクチルなどの直鎖又は分枝鎖の脂肪族炭化水素基、フェニル基、トリル基、ナフチル基など芳香族炭化水素基、ベンジル基などのアラルキル基、トリメチルシリルメチル基、ビストリメチルシリルメチル基などのケイ素原子を含有する炭化水素基などのほか、フリル基、テトラヒドロフリル基などの酸素原子を含有する炭化水素基であってもよい。これらのうち、メチル基、エチル基、イソブチル基、トリメチルシリルメチル基、テトラヒドロフリル基などが好ましい。

【0020】Xとしては、水素原子、ハロゲン原子、又は炭素数1から20の炭化水素基が好ましい。

【0021】Lが示すルイス塩基性化合物としては、対電子をもって金属に配位できるルイス塩基性の化合物であれば特に限定されず、無機化合物又は有機化合物のいずれであってもよい。ルイス塩基性化合物として、例えば、エーテル化合物、エステル化合物、ケトン化合物、アミン化合物、ホスフィン化合物、シリルオキシ化合物などを用いることができるが、これらに限定されることはない。

【0022】式(I)で表される希土類金属化合物のメタロセン型錯体の具体例としては、例えば、ビステトラメチルエチルシクロペンタジエニルビステトラヒドロフラ

ンサマリウム、ビステトラメチルイソプロピルシクロペンタジエニルテトラヒドロフランサマリウム、ビステトラメチルノルマルブチルシクロペンタジエニルビステトラヒドロフランサマリウム、又はビステトラメチルトリメチルシリルシクロペンタジエニルテトラヒドロフランサマリウムなどが挙げられる。

【0023】助触媒として用いられるイオン性化合物は、非配位性アニオンとカチオンとからなるものであれば特に限定されないが、例えば、上記希土類金属化合物と反応してカチオン性遷移金属化合物を生成できるイオン性化合物などを挙げることができる。非配位性アニオンとしては、例えば、テトラ（フェニル）ボレート、テトラキス（モノフルオロフェニル）ボレート、テトラキス（ジフルオロフェニル）ボレート、テトラキス（トリフルオロフェニル）ボレート、テトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート、テトラキス（テトラフルオロメチルフェニル）ボレート、テトラ（トリル）ボレート、テトラ（キシリル）ボレート、（トリフェニル、ペンタフルオロフェニル）ボレート、[トリス（ペンタフルオロフェニル）、フェニル]ボレート、トリデカヒドライド-7,8-ジカルバウンデカボレートなどが挙げられる。

【0024】カチオンとしては、カルボニウムカチオン、オキシニウムカチオン、アンモニウムカチオン、ホスホニウムカチオン、シクロヘプタトリエニルカチオン、遷移金属を有するフェロセニウムカチオンなどを挙げることができる。カルボニウムカチオンの具体例としては、トリフェニルカルボニウムカチオン、トリ置換フェニルカルボニウムカチオンなどの三置換カルボニウムカチオンを挙げることができる。トリ置換フェニルカルボニウムカチオンの具体例としては、トリ（メチルフェニル）カルボニウムカチオン、トリ（ジメチルフェニル）カルボニウムカチオンを挙げることができる。アンモニウムカチオンの具体例としては、トリメチルアンモニウムカチオン、トリエチルアンモニウムカチオン、トリプロピルアンモニウムカチオン、トリブチルアンモニウムカチオン、トリ（*n*-ブチル）アンモニウムカチオンなどのトリアルキルアンモニウムカチオン、*N,N*-ジエチルアニリニウムカチオン、*N,N*-2,4,6-ペンタメチルアニリニウムカチオンなどの*N,N*-ジアルキルアニリニウムカチオン、ジ（イソプロピル）アンモニウムカチオン、ジシクロヘキシルアンモニウムカチオンなどのジアルキルアンモニウムカチオンを挙げることができる。ホスホニウムカチオンの具体例としては、トリフェニルホスホニウムカチオン、トリ（メチルフェニル）ホスホニウムカチオン、トリ（ジメチルフェニル）ホスホニウムカチオンなどのトリアルキルホスホニウムカチオンを挙げることができる。

【0025】該イオン性化合物は、非配位性アニオン及びカチオンの中から、それぞれ任意に選択して組み合わ

せたものを好ましく用いることができる。例えば、イオン性化合物としては、トリフェニルカルボニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート、トリフェニルカルボニウムテトラキス（テトラフルオロフェニル）ボレート、*N,N*-ジメチルアニリニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレート、*1,1'*-ジメチルフェロセニウムテトラキス（ペンタフルオロフェニル）ボレートなどが好ましい。イオン性化合物は1種を用いてもよく、2種以上を組み合わせ用いてもよい。遷移金属化合物と反応してカチオン性遷移金属化合物を生成できるルイス酸として、 $B(C_6F_5)_3$ 、 $Al(C_6F_5)_3$ などを用いることができ、これらを前記のイオン性化合物と組み合わせ用いてもよい。

【0026】助触媒として用いられるアルミノキサンとしては、例えば、有機アルミニウム化合物と縮合剤とを接触させることによって得られるものを用いることができ、より具体的には、一般式 $(-Al(R')O-)_n$ で示される鎖状アルミノキサン又は環状アルミノキサンの用いることができる。上記式において、 R' は炭素数1~10の炭化水素基であり、該炭化水素基はハロゲン原子及び/又はアルコキシ基で置換されていてもよい。 n は重合度を示し、好ましくは5以上、より好ましくは10以上である。 R' としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソブチル基などが挙げられるが、メチル基が好ましい。アルミノキサンの原料として用いられる有機アルミニウム化合物としては、例えば、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウムなどのトリアルキルアルミニウム及びその混合物などが挙げられる。特に好ましいのはトリメチルアルミニウムを原料として用いたメチルアルミノキサンである。トリメチルアルミニウムとトリイソブチルアルミニウムとの混合物を原料として用いたモディファイドメチルアルミノキサンも好適に用いることができる。このようなアルミノキサンは、市販されているものを用いてもよく、例えば、東ソー・ファインケム社から販売されているMMA0等を用いることができる。アルミノキサンは1種を用いてもよく、2種以上を組合わせてもよい。また、助触媒として用いる場合、アルミノキサンを単独で用いてもよく、イオン性化合物と組み合わせ用いてもよい。

【0027】本発明の触媒組成物は、上記の成分(A)及び(B)を含み、さらに成分(C)として周期律表第I~III族元素の有機金属化合物を含んでいてもよい。有機金属化合物として、有機アルミニウム化合物、有機リチウム化合物、有機マグネシウム化合物、有機亜鉛化合物、有機ホウ素化合物などが挙げられる。より具体的には、メチルリチウム、ブチルリチウム、フェニルリチウム、ベンジルリチウム、ネオペンチルリチウム、トリメチルシリルメチルリチウム、ビストリメチルシリルメチルリチウム、ジブチルマグネシウム、ジヘキシルマグネシウム

ム、ジエチル亜鉛、ジメチル亜鉛、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソブチルアルミニウム、トリヘキシルアルミニウム、トリオクチルアルミニウム、トリデシルアルミニウムなどを用いることができる。さらに、エチルマグネシウムクロライド、ブチルマグネシウムクロライド、ジメチルアルミニウムクロライド、ジエチルアルミニウムクロライド、セスキエチルアルミニウムクロライド、エチルアルミニウムジクロライドなどのような有機金属ハロゲン化合物、ジエチルアルミニウムハイドライド、セスキエチルアルミニウムハイドライドのような水素化有機金属化合物を用いてもよい。これらの有機金属化合物は1種を用いてもよく、2種以上組み合わせて用いてもよい。

【0028】本発明の触媒組成物における上記成分(A)及び(B)の配合割合は、重合すべきモノマーの種類、及び反応の種類や条件に応じて適宜選択することが可能である。一般的には、希土類金属化合物とアルミノキサンを含む組成物では、成分(A):成分(B)(モル比)を1:1~1:10000、好ましくは1:10~1:1000、さらに好ましくは1:50~1:500程度にすることができる。希土類金属化合物とイオン性化合物を含む組成物では、成分(A):成分(B)(モル比)を1:0.1~1:1000、好ましくは1:0.2~1:500、さらに好ましくは1:0.5~1:50程度にすればよい。また、成分(C)を含む触媒組成物では、希土類金属化合物と成分(C)との配合割合(モル比)は、例えば、1:0.1~1:1000、好ましくは1:0.5~1:100、さらに好ましくは1:1~1:50程度である。

【0029】本発明の重合方法で重合可能な共役ジエン化合物モノマーの種類は特に限定されないが、例えば、1,3-ブタジエン、イソブレン、1,3-ペンタジエン、2-エチル-1,3-ブタジエン、2,3-ジメチルブタジエン、2-メチルペンタジエン、4-メチルペンタジエン、又は2,4-ヘキサジエンなどを挙げることができ、これらのうち1,3-ブタジエンが好ましい。これらのモノマー成分は1種を用いてもよいが、2種以上を組み合わせ用いてもよい。

【0030】本発明の重合方法は、溶媒の存在下又は非存在下のいずれで行なってもよい。溶媒を用いる場合には、溶媒が重合反応において実質的に不活性であり、モノマー及び触媒組成物に対して十分な溶解性を有していれば、その種類は特に限定されない。例えば、ブタン、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン等の飽和脂肪族炭化水素；シクロペンタン、シクロヘキサン等の飽和脂環式炭化水素；1-ブテン、2-ブテン等のモノオレフィン類；ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素；塩化メチレン、クロロホルム、四塩化炭素、トリクロロエチレン、パークロロエチレン、1,2-ジクロロエタン、クロルベンゼン、ブロムベンゼン、クロルトルエン等のハロゲン化炭化水素が挙げられる。本発明に用いる溶媒としては、生体に対する毒性を有さないものが好ましく、これらのう

ち、シクロヘキサンが好ましい。溶媒は1種を用いてもよいが、2種以上組み合わせ用いてもよい。

【0031】本発明の重合方法における重合温度は、例えば-100~100℃の範囲、好ましくは-50~80℃の範囲である。重合時間は、例えば1分~12時間程度であり、好ましくは5分~5時間程度である。もともと、これらの反応条件は、モノマーの種類や触媒組成物の種類に応じて、適宜選択することが可能であり、上記に例示した範囲に限定されることはない。重合反応が所定の重合率に達した後、公知の重合停止剤を重合系に加えて停止させ、次いで通常の方法に従い生成した重合体を反応系から分離することができる。本発明の重合体のミクロ構造におけるシス構造の含有量は、通常は80.0 mol%以上であり、好ましくは90.0 mol%以上、より好ましくは95.0 mol%以上、特に好ましくは98.0 mol%以上である。また、分子量分布に関しては、 M_w/M_n が2.50以下、好ましくは2.20以下、より好ましくは2.00以下、さらに好ましくは1.90以下、特に好ましくは1.80以下である。本発明の重合体は、高い熱的特性(熱安定性等)と機械的特性(引張り弾性率、曲げ弾性率等)を有することが期待されるので、高分子材料として多様な用途に利用することが可能である。

【0032】本発明の重合体は、ミクロ構造においてシス構造の含有量が高く、熱的・機械的特性において高性能である。シス構造の含有量を数%でも向上させることは、工業的に高分子を製造する場合において、大変有意義である。

【0033】本発明の重合体のミクロ構造におけるシス構造の含有量は、重合体を ^1H NMR及び ^{13}C NMRにより分析し、得られたピークの積分比から算出することができる。

【0034】

【実施例】以下、実施例により本発明をさらに具体的に説明するが、本発明の範囲はこれらの実施例に限定されるものではない。実施例中のポリブタジエンのミクロ構造は、 ^1H NMRおよび ^{13}C NMRにより得られたピーク [^1H NMR: δ 4.8-5.0 (1,2-ビニルユニットの=CH₂)、5.2-5.8 (1,4-ユニットの-CH=と1,2-ビニルユニットの-CH=)、 ^{13}C NMR: δ 27.4 (1,4-シスユニット)、32.7 (1,4-トランスユニット)、127.7-131.8 (1,4-ユニット)、113.8-114.8と143.3-144.7 (1,2-ビニルユニット)]の積分比から算出した。また、重量平均分子量(M_w)、数平均分子量(M_n)、分子量分布(M_w/M_n)は、GPCによりポリスチレンを標準物質として用い求めた。

【0035】

【実施例1】窒素雰囲気下のグローブボックス中で、十分に乾燥した100 ml耐圧ガラスボトルに、触媒としてビステトラメチルエチルシクロペンタジエニルビステトラヒドロフランサマリウム[(C₂Me₂Et)₂Sm(THF)₂](THF:テトラヒドロフランサマリウム)を0.025 mmol仕込み、シ

クロヘキサン40 mlに溶解させた。次いで、MMAO（東ソー・ファインケム社より販売されているトルエン可溶性アルミノキサン）をAl/Sm=200元素比となるように添加してボトルを打栓した。その後、グローブボックスからボトルを取り出し、1,3-ブタジエンを2.7 g仕込み、50℃で20分間重合を行った。重合後、BHT[2,6-ビス（1-ブチル）-4-メチルフェノール]の10 wt%のメタノール溶液10 mlを加えて反応を停止させ、さらに大量のメタノール／塩酸混合溶媒で重合体を分離させ、60℃で真空乾燥した。得られた重合体の収率は67 wt%であった。重合体のマイクロ構造はシス含量が97.3 mol%で、数平均分子量は567,100であり、Mw/Mnは1.87であった。

【0036】

【実施例2】実施例1において、触媒としてビステトラメチルイソプロピルシクロペンタジエニルテトラヒドロフランサマリウム[(C₅Me, iPr)₂Sm(THF)]を使用する以外は同様の方法で実験を行った。得られた重合体の収率は100 wt%であった。重合体のマイクロ構造はシス含量が98.9 mol%で、数平均分子量は669,700であり、Mw/Mnは1.99であった。

【0037】

【実施例3】実施例1において、触媒としてビステトラメチルノルマルブチルシクロペンタジエニルテトラヒドロフランサマリウム[(C₅Me, nBu)₂Sm(THF)]を使用する以

外は同様の方法で実験を行った。得られた重合体の収率は86 wt%であった。重合体のマイクロ構造はシス含量が97.1 mol%で、数平均分子量は438,200であり、Mw/Mnは1.87であった。

【0038】

【実施例4】実施例1において、触媒としてビステトラメチルトリメチルシリルシクロペンタジエニルテトラヒドロフランサマリウム[(C₅Me, TMS)₂Sm(THF)]を使用する以外は同様の方法で実験を行った。得られた重合体の収率は100 wt%であった。重合体のマイクロ構造はシス含量が98.4 mol%で、数平均分子量は419,300であり、Mw/Mnは1.89であった。

【0039】

【比較例1】実施例1において、触媒としてビスペンタメチルシクロペンタジエニルビステトラヒドロフランサマリウム[(Cp')₂Sm(THF)]（Cp'：ペンタメチルシクロペンタジエニル配位子）を使用する以外は同様の方法で実験を行った。得られた重合体の収率は95.2 wt%であった。重合体のマイクロ構造はシス含量が96.5 mol%で、数平均分子量は549,600であり、Mw/Mnは1.90であった。

【0040】

【発明の効果】本発明の触媒組成物を用いると、マイクロ構造におけるシス1,4-構造の含量が極めて高く、かつ狭い分子量分布を有する重合体を製造することができる。

フロントページの続き

(72)発明者 若槻 康雄

埼玉県和光市広沢2番1号 理化学研究所
内

Fターム(参考) 4J015 DA04

4J128 AA00 AB00 AC49 BA00A
BA01B BA02B BB00A BB01B
BB02B BC12B BC15B BC25B
EB13 EB14 FA02